PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2000-007921

(43)Date of publication of application: 11.01.2000

(51)Int.Cl.

C08L 83/07

C08K 3/00

C08K 3/34

C08K 5/00

COSI 83/05

(21)Application number: 10-194995 (22)Date of filing:

25.06.1998

(71)Applicant: SHIN ETSU CHEM CO LTD

(72)Inventor:

MURAMATSU HIRONOBU TANAKA KOICHI KOZAI TOSHIYUKI MIYAKE MASATOSHI

(54) ORGANOPOLYSILOXANE COMPOSITION

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain an addition-curable silicone composition or a dehydrogenation-curable expandable silicone composition which exhibits not only good storability and curability but also excellent mechanical strength, adhesion, heat resistance and the like by compounding a specific organopolysiloxane, an organohydrogenpolysiloxane, a platinum group metal- based catalyst and a clay. SOLUTION: An organopolysiloxane (A) contains at least two alkenyl groups or at least two hydroxyl groups in the molecule. An organohydrogenpolysiloxane (B) contains at least two, preferably at least three, SiH groups in one molecule. The amount of the component B employed is such that the content of SiH groups is about 0.4-20 mole based on the total of the alkenyl groups and the hydroxyl groups in the composition. Clay is not particularly limited and there can be exemplified acid hydrous clay, neutral hydrous clay, simple baked clay, and the like. The amount of clay compounded is usually around 0.01-200 pts.wt., based on 100 pts.wt. of the component A.

[Detailed Description of the Invention]

T00011

[Field of the Invention]This invention relates to the addition hardening type organopolysiloxane constituent of a room temperature or heat cure nature or dehydration hardening type fizz organopolysiloxane constituent which forms the rubber elastomer excellent in preservation stability, an adhesive property, heat resistance, weatherability, etc.

T00021

Description of the Prior Art]in the present silicone industry, adhesives, a coating material, templating material, a potting material, foam, and the liquefied or organopolysiloxane (silicone) constituent of the addition reaction hardening type as materials, such as millable rubber, are widely used in the field of extrusion molding, compression molding, or injection molding. In each of these uses, in order to give the characteristics, such as an adhesive property, a mechanical strength, heat resistance, and weatherability, to a constituent, the method of adding the bulking agent which consists of various kinds of inorganic powder is taken. As an inorganic bulking agent used here, the thing of a silica system or a carbonate (for example, calcium carbonate) system is common.

[0003]however — although the outstanding heat resistance and weatherability are given in the case of a silica system bulking agent — that manufacture — a dry method and wet process — between **** — a complicated process is required, for this reason, nonuniformity arises in the quality for every manufacture, and also the cost as a constituent also becomes high. On the other hand, in the case of a carbonate system bulking agent, the manufacturing cost as a constituent is cheap, but since become catalyst poison to the platinum catalyst included in a constituent for the basicity of carbonate, a catalyst is made to inactivate immediately after addition and curing failure is caused, the constituent excellent in an adhesive property, a mechanical strength, etc. is not obtained. In such a situation, development of the cheap bulking agent which gives the characteristics, such as sufficient mechanical strength, an adhesive property, heat resistance, and weatherability, has been required strongly, without spoiling preservability and hardenability to an addition hardening type or a dehydration hardening type silicone composition.

[00041

[Problem(s) to be Solved by the Invention] This invention was made in view of the above situations, and the purpose, it has good preservability and hardenability by there being no catalyst poison and using clay with easy manufacture and constant quality for every manufacture as a bulking agent, and also excelled in the characteristics, such as a mechanical strength, an adhesive property, heat resistance, and weatherability, — it being cheap and, And the addition hardening type silicone composition or dehydration hardening type fizz silicone composition which gives the rubber hardened material of uniform quality by simple combination operation is provided.

T00051

[Means for Solving the Problem] As a result of repeating research wholeheartedly about a bulking agent demanded by conventional technology, by using clay as a bulking agent,

this invention persons found out that the above-mentioned purpose could be attained, and reached this invention.

[0006]Namely, organopolysiloxane to which this invention contains two or more alkenyl groups or two or more hydroxyls in the (A) molecule, (B) Provide the ORGANO hydrogen polysiloxane which contains a hydrogen atom combined with a silicon atom in [two or more] a molecule, (C) platinum metal system catalyst, and an organopolysiloxane constituent containing (D) clay.

[0007]

[Embodiment of the Invention](A) Into a molecule, organopolysiloxane of an organopolysiloxane. (A) ingredient contains the hydroxyl combined with the alkenyl group or two or more silicon atoms which were combined with two or more silicon atoms, i.e., a silanol group, and is used as base polymer of this invention constituent. Specifically, alkenyl group content organopolysiloxane or hydroxyl content organopolysiloxane shown with the following average composition formula (1) is mentioned.

 $RaSiO_{(4-a)/2}(1)$ (however, hydroxyl, substitution or an unsubstituted monovalent hydrocarbon radical, and a of R are the number of 1.85-2.4.)

[0008]In a formula (1), R is hydroxyl, substitution, or an unsubstituted monovalent hydrocarbon radical. The carbon number of this monovalent hydrocarbon radical has the preferred range of 1-12, especially 1-8. As such a monovalent hydrocarbon radical, methyl, ethyl, propyl, isopropyl, Butyl, isobutyl, tert-butyl, hexyl, cyclohexyl, Alkyl groups, such as octyl, nonyl, and decyl; Vinyl, allyl, propenyl, Alkenyl groups, such as isopropenyl, butenyl, isobutenyl, and hexenyl; Phenyl, Aralkyl groups, such as aryl group; benzyl, such as tolyl, xylyl, and ethylphenyl, phenylethyl, and phenylpropyl; halogenation hydrocarbon groups, such as halogenation alkyl groups, such as chloromethyl, bromoethyl, and 3,3,3-trifluoropropyl, are mentioned. When R is plurality, it may be the same or may differ, a -- 1.85-2.4 -- it is the number of 1.95-2.1 preferably. [0009]This organopolysiloxane consists of a repetition of the JIORUGANO siloxane units a main chain is fundamentally indicated to be by R₂SiO_{2/2}, Although it is common that chain both ends are diorganopolysiloxane of the straight chain shape blocked by the Tori ORGANO siloxy group or JIORUGANO hydroxy siloxy group shown by R3SiO1/2. the branched state in which this included RSiO3/2 unit, and the SiO2 unit in part, and three dimensions -- it may be reticulated.

[0010]In such organopolysiloxane, even if it combines an alkenyl group and a hydroxyl group (hydroxyl) with the silicon atom of molecular chain terminals, Although it may combine with the silicon atom in the middle of a chain and may combine with these both, these alkenyl groups and a hydroxyl group, (B) With the hydrogen atom (SiH group) combined with the silicon atom of the ORGANO hydrogen polysiloxane of an ingredient. It is a functional group which contributes to crosslinking reaction by a hydrosilylation (addition) reaction or dehydrogenation, and 0.001-5-mol %, especially 0.01-1-mol% of the range is preferred respectively to all the R group in one molecule. If less than 0.001-mol%, the hardened molding may become weak in intensity and may not function as a rubber elastomer. On the other hand, when more than 5-mol%, crosslinking density is too high and a hardened material may become weak.

 $[0\bar{0}11]$ The viscosity in particular of this organopolysiloxane is not restricted, but 50 to 500,000 cp (centipoise), although the thing of about 100-100,000 cp is used preferably,

the viscosity at 25 ** usually, The thing of the hypoviscosity of 100 - 10,000cp is recommended as suitable viscosity especially for workability. Each of these can be manufactured with a publicly known manufacturing method. (A) Organopolysiloxane of an ingredient is independent, or it can be used, combining it two or more sorts. [0012]

(B) The ORGANO hydrogen polysiloxane of the ORGANO hydrogen polysiloxane (B)

ingredient, Three or more SiH groups (namely, hydrogen atom combined with the silicon atom) are preferably included in [two or more] one molecule, and it is an ingredient which contributes to crosslinking reaction with organopolysiloxane of the (A) ingredient as mentioned above. As this ORGANO hydrogen polysiloxane, they are specifically following average composition formula (2): R'bHcSiO (4-b-c)/2 (2). however, R' does not contain aliphatic unsaturated bonds or hydroxyl -- substitution or an unsubstituted monovalent hydrocarbon radical. b -- 0.7-2.2 -- desirable -- the number of 1-2, and c - 0.002 - 1.2 - it is the number of 0.01-1 preferably, and b and c, b+c=0.8-2.5 -- 1-2.3 are satisfied preferably, what is shown is used suitably and there is no restriction in particular also in the molecular structure -- straight chain shape, annular, branched state, and three dimensions -- they may be any, such as being reticulated (the shape of resin). As this R', the same thing as the illustration of those other than an alkenyl group can be mentioned in R of said average composition formula (1), and a methyl group, a phenyl group, and a 3,3,3-trifluoropropyl group are especially preferred. [0013] Although especially the loadings of the (B) ingredient have here a preferred quantity from which 0.4-20 mol of content of a SiH group will be 0.4-10 mol to the sum total of the alkenyl group in a constituent, and hydroxyl, when obtaining a fizz constituent, the quantity used as 2-20 mol is preferred. The above-mentioned loadings harden a constituent by the dehydrogenation of the hydroxyl combined with the hydrosilylation reaction of the alkenyl group combined with the silicon atom in the (A) ingredient, and the SiH group in the (B) ingredient, or the silicon atom in the (A) ingredient, and the SiH group in the (B) ingredient, That is, it is desirable in order to form the three-dimensional structure of cross linkage and to consider it as an elastomer. If the quantity of a SiH group is less than 0.4 mol or it exceeds 20 mol, sufficient bridge

[0014]The viscosity at 25 ** of the (B) ingredient has the good handling workability of the constituent obtained. And since the physical characteristic of the silicone rubber elastic body which is a hardened material of a constituent, or a silicone rubber firing object (silicone sponge) is good, it is preferred that it is within the limits of 0.2 - 1,000cp, and it is still more preferred that it is within the limits of 0.5 - 500cp. [0015]As an ORGANO hydrogen polysiloxane of such a (B) ingredient, For example, a methylhydrogensiloxane ring polymer, a methylhydrogensiloxane dimethylsiloxap group blockade methil hydrogen polysiloxane, A chain both-ends trimethylsiloxy group blockade dimethylsiloxam methylhydrogensiloxane copolymer, A chain both-ends trimethylsiloxy group blockade methylsiloxap group blockade dimethylsiloxap copolymer, A chain both-ends trimethylsiloxy group blockade dimethylsiloxane copolymer, Chain both-ends dimethyl hydrogen siloxy group blockade dimethylpolysiloxane, A chain both-ends dimethyl hydrogen siloxy group blockade dimethylpolysiloxane, A chain both-ends dimethyl hydrogen siloxy group blockade dimethylpolysiloxane, A chain both-ends dimethyl hydrogen siloxy group blockade dimethylpolysiloxane methylphydrogensiloxane copolymer, A chain both-ends dimethyl hydrogen siloxy group blockade dimethylphydrogensiloxane copolymer, A chain both-ends dimethyl hydrogen siloxy group

construction hardening may not be performed.

blockade dimethylsiloxane methylhydrogensiloxane diphenyl siloxane copolymer, a chain both-ends dimethyl hydrogen siloxy group blockade dimethylsiloxane diphenyl siloxane copolymer, A chain both-ends dimethyl hydrogen siloxy group blockade methylhydrogensiloxane diphenyl siloxane copolymer, Chain both-ends dimethyl hydrogen siloxy group blockade methylphenyl polysiloxane, chain both-ends dimethyl hydrogen siloxy group blockade diphenylpolysiloxane, and formula: R'3SiO1/2 (R' has the same meaning as the above here.) the following -- it is the same -- the ORGANO hydrogen polysiloxane copolymer which consists of the siloxane units shown, siloxane units shown by formula: R'2HSiO_{1D}, and siloxane units shown per formula: SiO_{4D}, Formula :R'The ORGANO hydrogen polysiloxane copolymer which consists of siloxane units shown by 2HSiO_{1/2}, and siloxane units shown per formula:SiO_{4/2}, Formula: The ORGANO hydrogen polysiloxane copolymer etc. which consist of siloxane units shown per siloxane-units [which are shown by R'HSiO2/2], siloxane-units [which are shown per formula:R'SiO_{3/2}], and/or formula:HSiO_{3/2} are mentioned. These ORGANO hydrogen polysiloxanes are independent, or they can be used, combining them two or more sorts.

[0016](C) The platinum metal system catalyst of a platinum metal system catalyst (C) ingredient is used as a catalyst which promotes the above-mentioned hydrosilylation reaction. This platinum metal system catalyst may be publicly known, and For example, platinum black, Platinum metal simple substance; platinum chlorides, such as rhodium and palladium, chloroplatinic acid, and chloroplatinate; denaturing alcohol chloroplatinic acid; A platinum chloride, A complex with chloroplatinic acid or chloroplatinate and an olefin, aldehyde, a vinyl group content siloxane (for example, vinyl siloxane), or acetylene alcohol; Platinum black, The thing; rhodium olefin complex which made platinum metals, such as palladium, support on carriers, such as alumina, silica, and carbon; although chlorotris(triphenylphosphine) rhodium (Wilkinson catalyst) etc. are mentioned, The platinum chloride complex of a vinyl siloxane is used suitably. The loadings of a catalyst are a quantity usually preferably set to 1-200 ppm 0.1-1000 ppm to the sum total of the (A) ingredient and the (B) ingredient as a platinum metal. In less than 0.1 ppm, this quantity will become disadvantageous economically, if an addition hardening reaction does not fully advance but exceeds 1000 ppm. As for the concentration of the active principle in a catalyst, it is preferred that it is 0.1 to 50 % of the weight as a platinum metal atom.

[0017](D) With the constituent of this invention, the clay of a clay (D) ingredient is the most important ingredient, and is used as a bulking agent. This bulking agent is a new bulking agent which was not used for the organopolysiloxane constituent conventionally. A clay bulking agent does not have catalyst poison, and since manufacture is easy, the quality for every manufacture is constant and, for this reason, it has the operation which gives the characteristics, such as good preservability, hardenability and an outstanding mechanical strength, an adhesive property, heat resistance, and weatherability, to a constituent. As for the mean particle diameter of clay, 0.01-10 micrometers is preferred. When physical properties large to particle size distribution and stabilized in it in less than 0.01 micrometer may be hard to be acquired and it exceeds 10 micrometers, a mechanical strength and an adhesive property may be inferior, or it may sediment in the constituent of hypoviscosity. It can usually ask for this particle diameter (mean particle diameter) as

a weighted mean value (median size) in the size distribution measuring device by means, such as laser beam diffraction, etc.

[0018](D) Especially as clay of an ingredient, although not restricted to the kind and physical properties, For example, acid hydrous clay, neutral hydrous clay, simple calcination clay, and its heat treatment article. The heat treatment article of surface treatment clay, calcination and surface treatment clay (what was processed by the finishing agent after calcinating raw material clay) and its heat treatment article, the heat treatment article of special calcination clay (clay calcinated after washing the surface with water and removing a part for ion), etc. are mentioned. In this case, calcination means the processing which carries out the biscuit of the powder (clay) at about 800-1200 **, and heat treatment is heated at about 150-200 **, and means the processing which removes the moisture etc. which are contained in clay (drving). [0019] Acid hydrous clay has Burgess No.10, No.40, No.60, and No.90 grade with a commercial item with the clay of 12 to 16% of loss in quantity, for example at the time of 25-the oil absorption 45g/100g, pH 3.5-5.5, and red heat. Loss in quantity is the value measured by the method specified to JIS K-5101/23, and a BET adsorption method (DIN-66131), respectively at the time of oil absorption and red heat (it is below the same). Neutral hydrous clay has Burgess No.20, the thermostat grace H, poly clay, etc. with a commercial item with the clay of 12 to 16% of loss in quantity, for example at the time of 30-the oil absorption 45g/100g, pH 6.5-7.5, and red heat. Simple calcination clay is clay of 3% or less of loss in quantity at the time of 45-the oil absorption 65g/100g, pH 4.5-6.5, and red heat, and there are the Burgess icecap K, an iceberg, and No.30 grade in a

commercial item, for example. [0020] The heat treatment article of simple calcination clay is obtained by heat-treating the above-mentioned simple calcination clay at 150-200 ** for 2 to 3 hours, and is the clay of 3% or less of loss in quantity at the time of 45-the oil absorption 65g/100g, pH 3.5-7.5, and red heat. Calcination and surface treatment clay are clay of 3% or less of loss in quantity at the time of 50-the oil absorption 65g/100g, pH 6.0-8.0, and red heat, It is obtained by processing raw material clay at 800-1200 ** after 2 to 10-hour calcination. and by a finishing agent (for example, organosilanes, such as dimethyldichlorosilane, methylvinyl dichlorosilane, and dimethylvinylchlorosilicane, rosin acid, higher fatty acid). In a commercial item, there are the Burgess icecap KE, CB, 5178, and 2211 grades. for example. The heat treatment article of calcination and surface treatment clay is obtained with the clay of 3% or less of loss in quantity by heat-treating said calcination and surface treatment clay at 150-200 ** for 2 to 3 hours at the time of 45-the oil absorption 65g/100g, pH 5-8, and red heat. The heat treatment article of special calcination clay is the Sir MOOPU tic type special calcination clay of 3% or less of loss in quantity at the time of 50-the oil absorption 75g/100g, pH 4.0-6.5, and red heat, and the Burgess OPUCHI white P. No.30-P. Thailand Singh, etc. are mentioned as a commercial item.

[0021](D) The loadings of an ingredient are usually 5 - 100 weight section preferably 0.01 to 200 weight section to (A) ingredient 100 weight section. When the abovementioned operation effect may not arise and these loadings exceed 200 weight sections on the other hand in less than 0.01 weight sections, it may be inferior to a rubber physical property — it is weak and elasticity is lost.

[0022] within the limits which does not spoil the purpose of this invention in the

constituent of other optional component this inventions -- an addition reaction depressant, inorganic bulking agents other than the (D) ingredient (clay), and other additive agents -- an addition reaction depressant and/or inorganic bulking agents other than clay can be preferably added as an optional component. As an addition reaction depressant, vinyl group content organopolysiloxane, acetylene alcohol, triallyl isocyanurate, alkyl maleate, hydroperoxide, tetramethylethylenediamine, benzotriazols, and those mixtures are mentioned, for example. This addition reaction depressant may be used in the form of the catalyst and a depressant integral-type compound which is obtained by contacting by the catalyst of the (C) ingredient, fusion, or a molten state. Ten or less weight sections are suitable for the addition of an addition reaction depressant to (A) ingredient 100 weight section.

[0023]As inorganic bulking agents other than an ingredient, for example (D) Fine-powder-form pyrogenic silica, fine-powder-form sedimentation nature silica, Quartz powder, aluminium hydroxide, carbon black, silver dust, gold dust, a magnesium compound (except for carbonate), a flower of zinc, zinc carbonate, surface treatment magnesium carbonate, surface treatment calcium carbonate, etc. are mentioned. These are added in order to raise the physical intensity as a silicone elastomer, and hardness further. 200 or less weight sections are suitable for the addition of these inorganic bulking agents to (A) ingredient 100 weight section.

[0024]Alkoxy silyl groups, an epoxy group, a hydrosilyl group, an acrylic group, a hydroxy silyl group (however, since an amino group containing compound like amino group content organicity Silang serves as catalyst poison), etc. the substance (especially - an organosilane.) containing one or more sorts of bases chosen from removing an amino group Diluents, such as bonding assistant; nonresponsive ORGANO polish ROKISANN which consists of organic silicon compounds or those mixtures, such as the ORGANO siloxane; The compound which can serve as a source of foaming by having a hydroxyl group. For example, water, alcohol, silanol group content compound; viscosity and a hardness modifier; Inorganic pigments, such as cobalt blue, Fire-resistant heat resistance and improver; antifungal agent; antimicrobial agent; glass-balloons; flatting; photoinitiators, such as colorant; cerium oxide, such as organic dye, such as azo and anthracene, zinc carbonate, manganese carbonate, red ocher, titanium oxide, and carbon black; addition of perfume etc. is also possible.

[0025]The constituent of preparation this invention of a constituent mixes the (A) ingredient and the (B) ingredient, for example, and after adding the granular material of the (D) ingredient to this and carrying out stirring mixing enough, if they are the (C) ingredient and necessity, it can prepare them other optional components and by adding an addition reaction depressant and/or inorganic bulking agents other than clay preferably. [Example] Although an example and a comparative example are given to below, this invention is not limited to these examples.

[0026][Comparative example 1]. The example chain both ends of the constituent which uses heavy calcium carbonate as a bulking agent were blocked by the dimethylvinyl siloxy group. At 25 **, the viscosity of 10000cp. 100g of dimethylpolysiloxane which it has; An average degree of polymerization. 1.8g of things by which five units of them were constituted from a dimethylsiloxane methylhydrogensiloxane copolymer by which the (average repeating unit) was blocked by 15 and chain both ends were blocked with the trimethylsilyl group per methylhydrogensiloxane. The mole ratio (it is hereafter

described as a H/Vi ratio) of the hydrogen atom combined with the silicon atom in the (B) ingredient to 1 mol of vinyl groups combined with the silicon atom in [(A) ingredient is 1.4]. ; 60g of heavy calcium carbonate (Shiraishi industrial SOFUTON 1200); the quantity set to 50 ppm with platinum concentration in acetylene alcohol system reaction inhibitor 0.4g;, and chloroplatinic acid and a vinyl group content siloxane complex was mixed, and the addition hardening type organopolysiloxane constituent was prepared. Although this constituent was hardened with heating of 120 **/30min, it stopped hardening on the conditions after 5-hour preservation.

[0027][Comparative example 2]. The example chain both ends of the constituent using zinc carbonate as a bulking agent were blocked by the dimethylvinyl siloxy group. At 25 **, the viscosity of 10000cp, 1.8g of; with a dimethylpolysiloxane of 100g which it has things by which five units of them were constituted from a dimethylsiloxane methylhydrogensiloxane copolymer by which the average degree of polymerization was blocked by 15, and chain both ends were blocked with the trimethylsilyl group per methylhydrogensiloxane. (H/Vi ratio:1.4); The quantity set to 50 ppm with platinum concentration in 50g of zinc carbonate (zinc carbonate S by Toho Zinc Co., Ltd.); acetylene alcohol system reaction inhibitor 0.4g;, and chloroplatinic acid and a vinvl group content siloxane complex is mixed. Although the addition hardening type organopolysiloxane constituent was prepared, promptly, it foamed to this constituent and it was discolored in black, and even if heated at 120 **, it was not hardened. [0028] [Example 1]. The example chain both ends of the constituent using acid hydrous clay as a bulking agent were blocked by the dimethylvinyl siloxy group. At 25 **, the viscosity of 10000cp. 1.8g of; with a dimethylpolysiloxane of 100g which it has things by which five units of them were constituted from a dimethylsiloxane methylhydrogensiloxane copolymer by which the average degree of polymerization was blocked by 15, and chain both ends were blocked with the trimethylsilyl group per methylhydrogensiloxane. (H/Vi ratio;1.4); By the mean particle diameter of 0.8 micrometer, and pH 4.5 silica, 45%, 60g of acid hydrous clay (Burgess No.10) of the oil absorption 36g/100g; The quantity set to 50 ppm with platinum concentration in acetylene alcohol system reaction inhibitor 0.4g;, and chloroplatinic acid and a vinyl group content siloxane complex is mixed, After stirring well, it defoamed under the vacuum and the addition hardening type organopolysiloxane constituent was prepared. This constituent was stiffened with heating of 120 ** / 15min, and sheet material nature was measured according to JIS K6301 about the obtained elastomer. After saving this constituent it divided into two so that the (B) ingredient and the (C) ingredient might become separate, and also was prepared similarly for 45 days at 40 **, when it was made to harden on the conditions, the good elastomer which shows the almost same physical properties was obtained.

[0029][Example 2]. The example chain both ends of the constituent using neutral hydrous clay as a bulking agent were blocked by the dimethylvinyl siloxy group. At 25 **, the viscosity of 1000cp. 1.8g of; with a dimethylpolysiloxane of 100g which it has things by which five units of them were constituted from a dimethylsiloxane methylhydrogensiloxane copolymer by which the average degree of polymerization was blocked by 15, and chain both ends were blocked with the trimethylsilyl group per methylhydrogensiloxane. (H/Vi ratio;1.4); By the mean particle diameter of 0.8 micrometer, and pH 6.9 silica, 45%, The 60g of neutral hydrous clay (Burgess No.20);

acetylene alcohol system reaction inhibitor 0.4g of the oil absorption 36g/100g; The quantity set to 50 ppm with platinum concentration in chloroplatinic acid and a vinyl group content siloxane complex is mixed, After stirring well, it defoamed under the vacuum and the addition hardening type organopolysiloxane constituent was prepared. This constituent was stiffened with heating of 120 ** / 15min, and sheet material nature was measured according to JIS K6301 about the obtained elastomer. After saving this constituent it divided into two so that the (B) ingredient and the (C) ingredient might become separate, and also was prepared similarly for 45 days at 40 **, when it was made to harden on the conditions, the good elastomer which shows the almost same physical properties was obtained.

[0030] [Example 3]. The example chain both ends of the constituent using simple calcination clay as a bulking agent were blocked by the dimethylvinyl siloxy group. At 25 **, the viscosity of 10000cp. 1.8g of; with a dimethylpolysiloxane of 100g which it has things by which five units of them were constituted from a dimethylsiloxane methylhydrogensiloxane copolymer by which the average degree of polymerization was blocked by 15, and chain both ends were blocked with the trimethylsilyl group per methylhydrogensiloxane. (H/Vi ratio;1.4); By the mean particle diameter of 1.0 micrometer, and pH 5.6 silica, 51%, The 60g of simple calcination clay (Burgess icecap K); acetylene alcohol system reaction inhibitor 0.4g of the oil absorption 53g/100g; The quantity set to 50 ppm with platinum concentration in chloroplatinic acid and a vinyl group content siloxane complex is mixed. After stirring well, it defoamed under the vacuum and the addition hardening type organopolysiloxane constituent was prepared. This constituent was stiffened with heating of 120 ** / 15min, and sheet material nature was measured according to JIS K6301 about the obtained elastomer. After saving this constituent it divided into two so that the (B) ingredient and the (C) ingredient might become separate, and also was prepared similarly for 45 days at 40 **, when it was made to harden on the conditions, the good elastomer which shows the almost same physical properties was obtained.

[Claim 1](A) Organopolysiloxane which contains two or more alkenyl groups or two or more hydroxyls in a molecule, (B) The ORGANO hydrogen polysiloxane which contains a hydrogen atom combined with a silicon atom in [two or more] a molecule, (C) platinum metal system catalyst, and an organopolysiloxane constituent containing (D) clay.

[Claim 2](D) The organopolysiloxane constituent according to claim 1 whose clay of an ingredient is acid hydrous clay of 12 to 16% of loss in quantity at the time of 25-the oil absorption 45g/100g, pH 3.5-5.5, and red heat.

[Claim 3](D) The organopolysiloxane constituent according to claim 1 whose clay of an ingredient is neutral hydrous clay of 12 to 16% of loss in quantity at the time of 30-the oil absorption 45g/100g, pH 6.5-7.5. and red heat.

[Claim 4](D) The organopolysiloxane constituent according to claim 1 whose clay of an ingredient is simple calcination clay of 3% or less of loss in quantity at the time of 45-the oil absorption 65g/100g, pH 4.5-6.5, and red heat.

[Claim 5](D) The organopolysiloxane constituent according to claim 1 whose clay of an ingredient is clay processed by a finishing agent after calcination of 3% or less of loss in quantity at the time of 50-the oil absorption 65g/100g, pH 6.0-8.0, and red heat.

[Claim 6](D) The organopolysiloxane constituent according to claim 1 whose clay of an ingredient is Sir MOOPU tic type calcination clay of 3% or less of loss in quantity at the time of 50-the oil absorption 75g/100g, pH 4.0-6.5, and red heat.

[Claim 7]The organopolysiloxane constituent according to claim 1 which contains an addition reaction depressant as a (E) ingredient.

[Claim 8]The organopolysiloxane constituent according to claim 1 which contains inorganic bulking agents other than clay as a (F) ingredient.

(19)日本照特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号 特期2000-7921 (P2000-7921A)

	テーマコード(参考)
83/07	4 J 0 0 2
3/00	
3/34	
5/00	
83/05	

審査請求 未請求 請求項の数8 FD (全 9 頁) (21)出資番号 特願平10-194995 (71)出願人 000002060 信蔑化学工業株式会社 (22) 出版日 平成10年6月25日(1998.6.25) 東京都千代田区大手町二丁目6番1号 (72)発明者 村松 宏信 群馬県碓氷郡松井田町大字人見1番地10 信越化学工業株式会社シリコーン電子材料 技術研究所内 (72)発明者 田中 耕→ 群馬県碓水郡松井田町大字人見1番地10 信越化学工業株式会社シリコーン電子材料 技術研究所内 (74)代理人 100084308 弁理士 岩見谷 周志 最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 オルガノポリシロキサン組成物

(57)【要約】

【課題】 充填剤として、触媒毒がなく、製造が容易 で、製造毎の品質が一定であるクレーを用いることによ り、良好な保存性、硬化性を有する上、機械的強度、接 着性、耐熱性、耐候性等の特性に優れた安価な付加硬化 型シリコーン組成物又は脱水素硬化型発泡性シリコーン 組成物を提供する。

【解決手段】 (A)分子中に2個以上のアルケニル基 又は2個以上のヒドロキシル基を含有するオルガノポリ シロキサン、(B)珪素原子に結合した水素原子を分子 中に2個以上含むオルガノハイドロジェンポリシロキサ ン、(C)白金族金属系触媒、及び(D)クレーを含有 してなるオルガノポリシロキサン組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】(A)分子中に2個以上のアルケニル基次 は2個以上のヒドロキシル基を含有するオルガノポリシ ロキサン、(B) 珪栗原子に結合した水栗原子を分子中 に2個以上舎むオルガノハイドロジェンポリシロキサ ン、(C) 白金族金属系機嫌、及び(D)クレーを含有 してなるオルガノポリシロキサン組成物。

【請求項2】 (D) 成分のクレーが、吸油量25~4 58/1008、PH3.5~5.5及び外熱特減量1 2~16%の酸性含水クレーである請求項1記載のオル ガノボリシロキサン組修物

【請求項3】 (D) 成分のクレーが、吸油量30~4 5g/100g、pH6.5~7.5及びが燃時減量1 2~16%の中性含水クレーである請求項1記載のオル ガノボリシロキサン組成物。

【請求項4】 (D) 成分のクレーが、吸油量45~658/1008、pH4、5~6、5及び外熱時減量3%以下の単純成成クレーである請求項1記載のオルガノボリシロキサン組成物。

【請求項5】 (D)成分のクレーが、吸油量50~6 5 g/100g、pH6.0~8.0及び外熟時減量3 %以下の、焼成後、表面処理剤で処理されたクレーであ る請求項1記載のネルガノボリシロキサン組度物。

【請求項6】 (D)成分のクレーが、吸油量50~7 58/1008、pH4.0~6.5及び外燃時減量3 %以下の、サーモオプチックタイプの焼成クレーである 請求項1記載のオルガノボリシロキサン組成物。

【請求項7】 更に(E)成分として、付加反応抑制剤 を含有する請求項1記載のオルガノボリシロキサン組成 物

【請求項8】 更に (F) 成分として、クレー以外の無機充填剤を含有する請求項1 記載のオルガノポリシロキサン組成物

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、保存安定性、接着 性、耐熱性、耐強性等に侵力たゴム弾性体を形成する、 室温又は加熱硬化性の付加硬化型オルガノボリシロキサ ン組成物又は脱水素硬化型発泡性オルガノボリシロキサ ン組成物に関する。

[0002]

【従来の技術】現在シリコーン工業においては、押出版 理、圧縮成型又は射出成型等の分野で接着剤、コーティ ング材、整取り材、ボッティング材、発砲体、液状成い はミラブルゴム等の材料として付加反応硬代型のオルガ ノボリシロキサン(シリコーン)組成物が広く用いられ ている。これらの各用途において、組成物が広く用いられ 体制的強度、耐熱性、耐候性等の特性を付与するために、 各種の無機粉体からなる充塊剤を添加する方法が保られ でいる。ここで使用される無機充填剤としては、シリカ 系や炭酸塩 (例えば炭酸カルシウム) 系のものが一般的 である。

【0003】しかしシリカ系や黄利の場合は、優れた耐熱性、間像性を与えるものの、その製造に、乾沈法、湿式性を開かず関連な工程が必要であり、このため製造の品質にムラが生じる上、組成物としてのコストも高くなる。一方、炭炭炭系が成功を含は、組成物としての発電ストは安かが、炭炭素の温性を含まれる自金触媒に対して触媒毒となり、添加後すぐに触媒を不活性化させて、硬化不良を起こすので、接着、機械的製造で侵入な温度が出づらない、このような状況の中で、付加硬化型又は脱水来硬化型シリコーン組収線に、保存性、硬化を損なうことなく、光分を機械的発度、保存性、硬化を損なうことなく、光分な機能的発度、接着性、耐熱性、新機性率の特性を与える安値な充填剤の開発が強く要求されてきた。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、以上のような状況に鑑みなされたもので、その目的は、充境和とうな状況を無みなされたもので、その目的は、充境和とうで、 施維事かなく、製造かな異ない。 教育な保存性、硬化性を有する上、機器的速度、接着性、 朗熱性、 明接性等 の特性に優けた女価で、かつ単独な配合機能で切っな品質のゴム硬化物を与える付加硬化型シリコーン組成物又は脱水素硬化型発泡性シリコーン組成物を提供するものである。

[0005]

【課題を解決するための手段】本発明者らは従来技術で 要求される充填剤について鋭電研究を重ねた結果、充填 剤としてクレーを用いることにより、上記目的を達成で きることを見い出し、本条明に到達した。

[0006] 即ち本秀明は、(A) 分子中に2個以上の アルケニル基又は2個以上のドロキンル基を含有する オルガノボリンロキサン、(B) 建業原子に結合した水 素原子を分子中に2個以上をむオルガノハイドロジェン ポリシロキサン、(C) 自金族金属系触媒、及び(D) クレーを含有してなるオルガノボリシロキサン組成物を 組保する。

[0007]

【発明の実験の影態】(A) オルガノボリシロキサン (A) 成分のオルガノボリシロキサンは、分子中に2個 以上のケイ素原子に結合したアルケニル基をは2個以上 のケイ素原子に結合したとドロキシル基・即ち、シラノ ール基を含有するもので、本発明組成物のベースポリマ ーとして使用される。具体的には、下記字や組成式

(1)で示されるアルケニル基含有オルガノボリシロキ サン又はヒドロキシル基含有オルガノボリシロキサンが 挙げられる。

$RaSiO_{(4-a)/2}$ (1)

(但し、Rはヒドロキシル基、又は置換もしくは非置換の1価炎化水素基、aは1.85~2.4の数であ

る。)

【0008】式(1)において、Rはヒドロキシル基、 又は置換もしくは非置換の1.値炭化水素基である。この 1価炭化水素基の炭素数は1~12、特に1~8の範囲 が好ましい。このような1価炭化水素基としては、メチ ル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブ チル、tert-ブチル、ヘキシル、シクロヘキシル、オク チル、ノニル、デシル等のアルキル基:ビニル、アリ ル、プロペニル、イソプロペニル、ブテニル、イソブテ ニル、ヘキセニル等のアルケニル基;フェニル、トリ ル、キシリル、エチルフェニル等のアリール基: ベンジ ル、フェニルエチル、フェニルプロピル等のアラルキル 基:クロロメチル、プロモエチル、3,3,3-トリフ ルオロプロビル等のハロゲン置換アルキル基などのハロ ゲン置換炭化水素基が挙げられる。Rが複数の場合は、 同一でも異なっていてもよい。aは1.85~2.4. 好ましくは1.95~2.1の数である。

【0009】このオルガノボリシロキサンは、主鎖が基本的にR、510½で示されるジオルガノシロキサン単位の繰り返しからなり、分子鎖両末端がR。510½で示されるトリオルガノシロキシ基又はジオルガノドリロキシンロキシボで封鎖された直鎖状のジオルガノボリシロキサンであることが一般的であるが、これは一部にR Si03½単位やSi0½単位を含んだ分岐状や三次元網状のものであってもよい。

【0010】このようなオルガノボリシロキサンにおいて、アルケニル基および水酸塩(ヒドロキシル基)は分子鎖末端のウイ素原子に結合したものであってもよく、この両方に結合したものであってもよく、この両方に結合したものであってもよく、この両方に結合したものであってもよいが、これらのアルケニル基、水酸基は、(B)成分のオルガノハイドロジェンボリシロキサンの、注葉原子に結合した水素原子(SiH基)と共に、ヒドロシリル化(付加)反応あるいは脱水泵反応より架積度のに含すする程度であり、1分子件の全尺基に対して、それぞれ0.001~5mo1%、特に0.01~1mo1%の範囲が好まし物、0.00円mo1%より安心以と、硬化した成型がが強度的に弱いものとなってゴム弾性体として機能しないことがある。一方、5mo1%より多いと、架橋密度が高すど呼吸体が衝くなるとどがある。一方、5mo1%より多いと、架橋密度が高すど呼吸体が衝突をなったがある。一方、5mo1%より多いと、架橋密度が高すど呼吸体が衝くなるとどがある。

【0011】 関に、このオルガノボリシロキウンの粘度は、特に制限されず、通常、25℃における粘度が50~500、000cp(センナボイズ)、対ましくは100~100、000cp程度のものが使用されるが、特に作業性に実施を対象として100~10,000cpの低粘度からのが推奨される。これらはいずれも公知の製造方法により製造することができる。(A)成分のオルガノボリンロキサンは、単独で又は2種以上組み合わせて使用できる。【0012】

(B) オルガノハイドロジェンポリシロキサン

(B) 成分のオルガノハイドロジェンポリシロキサンは、S1日基(即ち、ケイ業原下に結合した水業原子) を1分子中に2個以上、好ましくは3個以上合むもの で、前述のように(A)成分のオルガノポリシロキサン と共に、架橋反応に寄与する成分である。このオルガノ ハイドロジェンポリシロキサンとしては、具体的には下 部の平均組成式(2):

 $R'_{b}H_{c}SiO_{(4-b-c)/2}$ (2

(但し、R: は脂肪族不飽和結合又はヒドロキシル基を含まない、置類もしくは非重複の1値放化水素法。 bは 0.7~2.2、好ましくは1~2の数。 cは0.002~1.2、好ましくは1~2の数であって、且つb及びには、b+c=0.8~2.5、好ましくは1~2、多音波しくは1~2、多音波しくは1~2、3音波に使用され、その分子構造にも特性制限はなく、直鏡状、環状、分岐状、三次元線状(レジン状)などのいずれであってもよい。このR:としては、前記平均組成式(1)のRにおいてアレゲニル基以外へ候所と同じものを解することができ、特にメチル基、フェニル基、3,3,3~トリフルオロブロビル基が好ましい。

の含有量が、銀原物中のアルケニル基及びドドロキシル 薬の合計に対して0.4~20モル、物に0.4~10 モルとなる最少好ましいが、発泡性組成物を得る場合 は、2~20モルとなる量が好ましい。上型配合製は、 (A)成分中のケイ紫原下に結合したアルウェル基と (B)成分中のSiH基とのドロシリル化反応あるい は(A)成分中のケイ紫原下に結合したドロキシル基 (B)成分中の方に日基との股水素反応によって組成 物を硬化、即ち二次元の架構構造を形成してエラストマ 上でないかになったがに対している。 流でないか20モルを超えると、十分な架線硬化が行わ 流でないか20モルを超えると、十分な架線硬化が行わ

れないことがある。 【00141また(B)成分の25でにおける粘度は、 得られる組成物の取扱作業性が良好であること、及び組 成物の現化物であるシリコーンゴム弾性体又はシリコー ンゴム発砲体(セリコーンスポンシ)の物理的特性が良 好であることから、0.2~1,000cpの範囲内にあ あることが実ましく、0.5~500cpの範囲内にあ ることが実ませましい。

【00151このような(B) 成分のオルガノハイドロジェンポリシロキサン思状量合体、メチルハイドロジェンシロキサン・ジメチルシロキサン環状異合体、メチルハイドロジェンシロキサン・ジメチルシロキサン環状共量合体、分子領軍場場トリメチルシロキサン、ポリシロキサン、分子領国未増トリメチルシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン、分子領国未増トリメチルシロキン基対針、チルハイドロジェンシロキサンが共西合体、分子領国未増トリメチルシロキン基対針メチルンロキンエンジロキサン・ジフェニルシロキサン

共重合体、分子鎖両末端トリメチルシロキシ基封鎖ジメ チルシロキサン・メチルハイドロジェンシロキサン・ジ フェニルシロキサン共重合体、分子額両末端ジメチルハ イドロジェンシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン、 分子貸両末端ジメチルハイドロジェンシロキシ基封鎖ジ メチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロキサン共 重合体、分子鎖両末端ジメチルハイドロジェンシロキシ 基封鎖ジメチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロ キサン・ジフェニルシロキサン共重合体、分子鎖両末端 ジメチルハイドロジェンシロキシ基封鎖ジメチルシロキ サン・ジフェニルシロキサン共重合体、分子鎖両末端ジ メチルハイドロジェンシロキシ基封鎖メチルハイドロジ ェンシロキサン・ジフェニルシロキサン共重合体、分子 鎖両末端ジメチルハイドロジェンシロキシ基封鎖メチル フェニルポリシロキサン、分子領両末端ジメチルハイド ロジェンシロキシ基封鎖ジフェニルポリシロキサン、 式:R'aSiO1/2 (ここでR'は前記と同じ意味を有 する。以下同じ)で示されるシロキサン単位と式: R' 2HSiO1/2で示されるシロキサン単位と式:SiO 4/2単位で示されるシロキサン単位とからなるオルガノ ハイドロジェンポリシロキサン共重合体、式:R'2H SiО1/2で示されるシロキサン単位と式: SiО4/2単 位で示されるシロキサン単位とからなるオルガノハイド ロジェンポリシロキサン共重合体、式:R'HSiO 2/2で示されるシロキサン単位と式: R'SiO3/2単位 で示されるシロキサン単位及び/又は式:HSiO。,。 単位で示されるシロキサン単位とからなるオルガノハイ ドロジェンポリシロキサン共重合体等が挙げられる。こ れらのオルガノハイドロジェンボリシロキサンは単独で 又は2種以上組み合わせて使用することができる。

【0016】(C)白金族金属系触媒 (C) 成分の白金族金属系触媒は、上記ヒドロシリル化 反応を促進する触媒として使用される。この白金族金属 系触媒は、公知のものでよく、例えば、白金ブラック、 ロジウム、パラジウム等の白金族金属単体;塩化白金、 塩化白金酸及び塩化白金酸塩:アルコール変性塩化白金 酸;塩化白金、塩化白金酸又は塩化白金酸塩とオレフィ ン、アルデヒド、ビニル基含有シロキサン(例えばビニ ルシロキサン)又はアセチレンアルコール等との錯体: 白金黒、パラジウム等の白金族金属をアルミナーシリ カ、カーボン等の担体上に担持させたもの:ロジウムー オレフィンコンプレックス;クロロトリス(トリフェニ ルフォスフィン) ロジウム (ウィルキンソン触媒) 等が 挙げられるが、好適にはビニルシロキサンの塩化白金錯 体が使用される。触媒の配合量は、白金族金属として、 (A)成分と(B)成分との合計に対して通常0.1~ 1000ppm、好ましくは1~200ppmになる量 である。この量が0.1ppm未満では、付加硬化反応 が十分に進行せず、1000ppmを超えると経済的に 不利となる。なお、触媒中の有効成分の濃度は、白金体

金属原子として $0.1\sim50$ 重量%であることが好ましい。

【0017】(D)クレー

(D) 成分のクレーは本発明の組成物で最も重要な成分で、売減剤として使用される。この充填剤は洗束、オルガイがりとのキウン組度物には使用されていなかった新規な充填剤である。クレー売填剤は、触媒書がなく、製造が容易なので、製造師の品質が一定であり、このた動度、接着性、耐熱性等の特性を与える作用を有する。クレーの平均延径は、0.01~10μmが對きしい。0.01μm未満では、201~110μmが対大きく、安定した物性が得られにくいことがあり、また10μmを超えると、機械的過度や接着性が多ったり、な代末の地でがある。この粒径(平均粒径)は、通常、レーザー光回折等の手段による粒度分析加定装置における重量平均値(メジアン経過)等として次めることができる。

【0018】(D) 成分のクレーとしては、その種類、物性に等に制限されるものではないが、例えば酸性含水ノレー、中核を水クレー、単核を水クレー、現物機成クレー及なその熱処理品、表面処理分レーの無処理品、特成他のシレー(表面を水で洗浄し、イオン分を除去した後に焼成したクレー)の熱処理品等が挙げられる。なお、この場合、規度とは800~1200で程度で物(クレー)を素焼きる必要を意味するもので、熱処理とは150~200で程度に加熱して、クレーに含有される水分等を除去(脱水)する処理を意味するもので、熱処理とは、150~200で程度に加熱して、クレーに含有される水分等を除去(脱水)する処理を意味するもので、熱処理とは、150~200で程度に加熱して、クレーに含有される水分等を除去(脱水)する処理を意味するものである。

【0020】単純焼成クレーの熱処理品は、上記単純焼成クレーを例えば150~200℃で2~3時間熱処理して得られるもので、吸油量45~65g/100g、 りH3.5~7.5及び氷熱時減量3%以下のクレーである、焼成・表面処理クレーは、吸油量50~65g/ 100g、pH6.0~8.0及び灼熱時減量3%以下 のクレーで、原料クレーを例えば800~1200℃で 2~10時間焼成後、表面処理剤(例えばジメチルジク ロロシラン、メチルビニルジクロロシラン、ジメチルビ ニルクロロシラン等のオルガノシラン、ロジン酸 高級 脂肪酸)で処理して得られる。市販品では、例えばバー ゲス社製アイスキャップKE、CB、5178、221 1等がある。焼成・表面処理クレーの熱処理品は、吸油 量45~65g/100g、pH5~8及び灼熱時減量 3%以下のクレーで、前記焼成・表面処理クレーを例え ば150~200℃で2~3時間熱処理して得られる。 特殊焼成クレーの熱処理品は、吸油量50~75g/1 00g、pH4.0~6.5及び灼熱時減量3%以下 の、サーモオプチックタイプの特殊焼成クレーで、 市販 品としてはバーゲス社製オプチホワイトP、No.30 P、タイシン等が挙げられる。

【0021】(D)成分配合量は、(A)成分100 重量部に対し、通常の.01~200重量部、数ましく は5~100重量部である。この配合量が0.01重量 部未満では、上配作用効果が生じないことがあり、一 方、200重量部を超えると、脆くて弾性が全くなるな ど、ゴム物性に劣ることがある。

【0022】その他の任業成分

本発明の組成物には、本発明の目的を接なかない範囲の
、更に付加反応抑制別。(D) 成分 (クレー) 以外の 無関充填削、その他の添加側、 好ましくは付加反応抑制 利及び/又はクレー以外の無機充填剤を任意成分として な加することができる。付加反応抑制別としては、例え ばごニル基を有オルガノボリシロキサン、アセチレンア ルコール、トリアリルイツシアヌレート、アルキルマレ エート、ハイドロバーオキサイド、テトラメチルエチレ ンデミン、ベンゾトリアゾール及びそれの混合物が 等がられる。また、この付加反応抑制別は(C)成分の 競技、距別式(海球技術で接続)せて得られるような、 触媒・抑制剤一体型化合物の形で用いてもよい。付加反 応抑制剤の添加量は、(A)成分100重量部に対し、 10重量部に対し、 10重量が戻りが適当である。

【0023】(D)成分以外の無機充填削としては、例 よば敵粉状性成シリカ、能粉状光降性シリカ、石灰粉、 アルミナ、水酸化アルミニウム、カーボンブラック、銀 粉、金粉、マグネシウム化合物(炭酸塩は涂なく)、亜鉛 整力ルシウム等が挙げられる。これらはシリコーシエラ ストマーとしての物理的強度、硬きを更に上げるために 銃加される。これらの無機疾境剤の添加量は、(A)成 分100重業部に対し、200重金部以下が適当である。

【0024】また、アルコキシシリル基、エポキシ基、 ヒドロシリル基、アクリル基、ヒドロキシシリル基等 (但し、アミノ基含有有機シランのようなアミノ基含有 化合物は触媒毒となるので、アミノ基は除く)から選択される基を1種以上含有する物質(特にオルガノを)シ、オルガノシロキサンなどの不穏かイ悪化合物)又はそれらの混合物からなる接着助剤;非反応性オルガノボリシロキサンン等の希院剤・水酸基を有することによりが認定との自分を入れる。 発泡源となり着る化合物。例えば水、アルコール、シラノール基含有化合物;粘度、硬き調節剤;コバルトブルー等の無機原料、アゾ、アントラセン等の有能染料等の一名色剤;酸化よりな、火炭が多、ので、アンドラ・皮が多の有能染料等の、対象で、アンドラ・皮が、ベンガラ、酸化チタン、カーボンブラック等の耐熱性・難燃性向上利:防がび剤;抗菌剤、ブラスバルーン;艶消し利:光用散剤;香料等の添加しず能である。

【0025】組成物の調製

本発明の組成物は、例えば(A)成分と(B)成分とを 混合し、これに(D)成分の物体を添加して充分機料混 合した後、(C)成分及び必要ならば他の任意成分、好 ましくは付加反応抑制剤及び/又はクレー以外の無機充 填削を加えることにより調製できる。

【実施例】以下に実施例及び比較例を挙げるが、本発明 はこれらの実施例に限定されるものではない。

【0026】 [比較例1] 充填剤として重質炭酸カルシウムを使用した組成物の例

分子鎖両末端がジメチルビニルシロキシ基で封鎖され た、25℃で10000cpの粘度を有するジメチルポ リシロキサン100g:平均重合度(平均繰り返し単 位)が15で分子鎖両末端がトリメチルシリル基で封鎖 されたジメチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロ キサン共重合体でその中の5単位がメチルハイドロジェ ンシロキサン単位で構成されたもの1.8g[(A)成 分中のケイ素原子に結合したビニル基1モルに対する (B)成分中のケイ素原子に結合した水素原子のモル比 (以下、H/Vi此と記す)は1、4);重質炭酸カル シウム(白石工業(株)ソフトン1200)60g:アセ チレンアルコール系反応抑制剤(), 4g;及び塩化白金 酸・ビニル基含有シロキサン錯体を白金濃度で50pp mになる量を混合して付加硬化型オルガノポリシロキサ ン組成物を調製した。この組成物は120℃/30mi nの加熱で硬化したが、5時間保存後には同条件で硬化 しなくなった。

【0027】 [比較例2] 充填剤として炭酸亜鉛を用いた組成物の例

分子領囲末機がジメチルビニルシロキン基で判額され た、25℃で10000cpの粘度を有するジメチルボ リシロキサン100g:平均重合度が15で分子領画末 場がトリメチルシリル茎で封鎖されたジメチルシロキサ ン・メチルハイドロジェンシロキサン共産合株でその中 の5単位がメチルハイドロジェンシロキサン単位で構成 されたもの1.8g(H_VII比:1.4);炭板亜 は(東邦亜鉛(株)製炭板亜鉛S)50g:アセナシアルコール承及及別制剤0.4g;及び塩化白金酸・ビ ニル基含有シロキサン錯体を白金濃度で50ppmになる量を混合して付加硬化型オルガノポリシロキサン組成 物を訓製したが、この組成物は、直ちに発泡、黒変し、 120でに加熱しても硬化しなかった。

【0028】 [実施例1] 充填剤として酸性含水クレー。 を用いた組成物の例

分子鎖両末端がジメチルビニルシロキシ基で封鎖され た、25℃で10000cpの粘度を有するジメチルポ リシロキサン100g;平均重合度が15で分子鎖両末 端がトリメチルシリル基で封鎖されたジメチルシロキサ ン・メチルハイドロジェンシロキサン共重合体でその中 の5単位がメチルハイドロジェンシロキサン単位で構成 されたもの1.8g(H/Vi比; 1.4); 平均粒径 0.8μm、pH4.5、シリカ分45%、吸油量36 g/100gの酸性含水クレー (バーゲス社製No. 1 0)60g;アセチレンアルコール系反応抑制剤0.4 g;及び塩化白金酸・ビニル基含有シロキサン錯体を白 金濃度で50ppmになる量を混合し、よく撹拌した 後、真空下で脱泡し、付加硬化型オルガノポリシロキサ ン組成物を調製した。この組成物を120℃/15mi nの加熱で硬化させ、得られたエラストマーについてJ IS K6301に従ってシート物性を測定した。ま た、(B) 成分と(C) 成分が別々になるように2つに 分割した他は同様にして調製した該組成物を、40℃で 45日間保存した後、同条件で硬化させたところ、ほぼ 同様の物性を示す良好なエラストマーが得られた。 【0029】 [実施例2] 充填剤として中性含水クレー を用いた組成物の例

分子鎬両末端がジメチルビニルシロキシ基で封鎖され た、25℃で10000cpの粘度を有するジメチルボ リシロキサン100g;平均重合度が15で分子鎖両末 端がトリメチルシリル基で封鎖されたジメチルシロキサ ン・メチルハイドロジェンシロキサン共重合体でその中 の5単位がメチルハイドロジェンシロキサン単位で構成 されたもの1.8g(H/Vi比; 1.4); 平均粒径 0.8 µm、pH6.9、シリカ分45%、吸油量36 g/100gの中性含水クレー (バーゲス社製No.2 0)60g;アセチレンアルコール系反応抑制剤0.4 g;塩化白金酸・ビニル基含有シロキサン錯体を白金濃 度で50ppmになる量を混合し、よく攪拌した後、真 空下で脱泡し、付加硬化型オルガノポリシロキサン組成 物を調製した。この組成物を120℃/15minの加 熱で硬化させ、得られたエラストマーについてJIS K6301に従ってシート物性を測定した。また(B) 成分と(C)成分が別々になるように2つに分割した他 は同様にして調製した該組成物を、40℃で45日間保 存した後、同条件で硬化させたところ、ほぼ同様の物性 を示す良好なエラストマーが得られた。

【0030】[実施例3]充填剤として単純焼成クレー。 を用いた組成物の例 分子鎖両末端がジメチルビニルシロキシ基で封鎖され た、25℃で10000cpの粘度を有するジメチルボ リシロキサン100g; 平均重合度が15で分子鎖両末 端がトリメチルシリル基で封鎖されたジメチルシロキサ ン・メチルハイドロジェンシロキサン共重合体でその中 の5単位がメチルハイドロジェンシロキサン単位で構成 されたもの1,8g(H/Vill:1,4):平均特径 1. Oµm、pH5. 6、シリカ分51%、吸油量53 g/100gの単純焼成クレー (バーゲス社製アイスキ ャップK)60g;アセチレンアルコール系反応抑制剤 0.4g;塩化白金酸・ビニル基含有シロキサン錯体を 白金濃度で50ppmになる量を混合し、よく撹拌した 後、真空下で脱泡し、付加硬化型オルガノポリシロキサ ン組成物を調製した。この組成物を120℃/15mi nの加熱で硬化させ、得られたエラストマーについてJ IS K6301に従ってシート物性を測定した。また (B) 成分と(C) 成分が別々になるように2つに分割 した他は同様にして調製した該組成物を、40℃で45 日間保存した後、同条件で硬化させたところ、ほぼ同様 の物性を示す良好なエラストマーが得られた。

【0031】 [実施例4] 充填剤として、熱処理した単 純焼成クレーを用いた組成物の例

分子鎖両末端がジメチルビニルシロキシ基で封鎖され た、25℃で10000cpの粘度を有するジメチルボ リシロキサン50g:及び平均約径1.0um.pH 5.6、シリカ分51%、吸油量53g/100gの単 純焼成クレー (バーゲス社製アイスキャップK)80g をニーダー中へ投入し、ヘキサメチルジシラザン5.0 g及び水2.5gを添加し、意図的な加熱を行わずに1 時間混合を行った。この後、混合物の温度を150℃に 昇温し、引き続き2時間混合を行った後、室温まで放冷 した。これに、分子鎖両末端がトリメチルシリル基で封 鎖された、25℃で10000cpの粘度を有するジメ チルポリシロキサン45g;分子鎖両末端がジメチルビ ニルシロキシ基で封鎖された、25℃で10000cp の粘度を有するジメチルポリシロキサン45g;分子鎖 両末端がトリメチルシロキシ基で封鎖された、25℃で 30cpの粘度を有するジメチルポリシロキサン5g; 平均重合度が15で分子鎖両末端がトリメチルシリル基 で封鎖されたジメチルシロキサン・メチルハイドロジェ ンシロキサン共重合体でその中の5単位がメチルハイド ロジェンシロキサン単位で構成されたもの2.2g(H /Vi比; 1.8); アセチレンアルコール系反応抑制 剤0.4g;及び塩化白金酸・ビニル基含有シロキサン 錯体を白金濃度で50ppmになる量を混合し、よく攪 拌した後、真空下で脱泡し、付加硬化型オルガノポリシ ロキサン組成物を調製した。この組成物を60℃/2h rの加熱で硬化させ、得られたエラストマーについてJ IS K6301に従ってシート物性を測定した。

【0032】[実施例5]充填剤として、熱処理した焼

成・表面処理クレーを用いた組成物の例 分子鎖両末端がジメチルビニルシロキシ基で封鎖され た、25℃で10000cpの粘度を有するジメチルボ リシロキサン50g;及び平均粒径1.0μm、pH 7.0、シリカ分52%、吸油量67g/100gの. 焼成後に表面をジメチルジクロロシラン処理したクレー (バーゲス社製アイスキャップKE) 80gをニーダー 中へ投入し、ヘキサメチルジシラザン5.0g及び水 5 gを添加し、意図的な加熱を行わずに1時間混合 を行った。この後、混合物の温度を150℃に昇温し、 引き続き2時間混合を行った後、室温まで放冷した。こ れに、分子鎖両末端がトリメチルシリル基で封鎖され た、25℃で10000cpの粘度を有するジメチルポ リシロキサン45g:分子鎖両末端がジメチルビニルシ ロキシ基で封鎖された、25℃で10000cpの粘度 を有するジメチルポリシロキサン45g;分子鎖両末端 がトリメチルシロキシ基で封鎖された。25℃で30c pの粘度を有するジメチルポリシロキサン5g: 平均重 合度が15で分子鎖両末端がトリメチルシリル基で封鎖 されたジメチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロ キサン共重合体でその中の5単位がメチルハイドロジェ ンシロキサン単位で構成されたもの2.2g(H/Vi 比; 1.8); アセチレンアルコール系反応抑制剤0. 4 g;及び塩化白金酸・ビニル基含有シロキサン錯体を 白金濃度で50ppmになる量を混合し、よく撹拌した 後、真空下で脱泡し、付加硬化型オルガノポリシロキサ ン組成物を調製した。この組成物を60℃/2hrの加 熱で硬化させ、得られたエラストマーについてJIS K6301に従ってシート物件を測定した。

た、25℃で10000cpの粘度を有するジメチルポ リシロキサン50g: 及び平均粒径1, 4 um. pH 5.5、シリカ分52%、吸油量58g/100gのサ ーモオプチックタイプの特殊様成クレー (バーゲス計製 オプチホワイトP)80gをニーダー中へ投入し、これ にヘキサメチルジシラザン5、0g及び水2、5gを添 加し、意図的な加熱を行わずに1時間混合を行った。こ の後、混合物の温度を150℃に昇温し、引き続き2時 間混合を行った後、室温まで放冷した。これに、分子鎖 両末端がトリメチルシリル基で封鎖された、25℃で1 0000cpの粘度を有するジメチルポリシロキサン4 5g:分子鎖両末端がジメチルビニルシロキシ基で封鎖 された、25℃で10000cpの粘度を有するジメチ ルポリシロキサン45g:分子鎖両末端がトリメチルシ ロキシ基で封鎖された。25℃で30cpの粘度を有す るジメチルポリシロキサン5g: 平均重合度が15で分 子錯両末端がトリメチルシリル基で封鎖されたジメチル シロキサン・メチルハイドロジェンシロキサン共重合体 でその中の5単位がメチルハイドロジェンシロキサン単 位で構成されたもの2.2g(H/Vi比:1.8): アセチレンアルコール系反応抑制剤0.4g:及び塩化 白金酸・ビニル基含有シロキサン錯体を白金濃度で50 ppmになる量を混合し、よく攪拌した後、真空下で脱 泡し、付加硬化型オルガノポリシロキサン組成物を調製 した。この組成物を60℃/2hrの加熱で硬化させ、 得られたエラストマーについてJIS K6301 に従 ってシート物性を測定した。以上の実施例1~6で得ら れた組成物の硬化物のシート物性を表1に示す。 [0034]

【0033】[実施例6]充填剤として、熱処理した特」

殊焼成クレーを用いた組成物の例 【表1】 実施例1 実施例 2 実施例3 実施例4 実施例 5 実施例 6 硬度 JIS-A 29 24 13 50 38 伸び [%] 276 401 512 180 190 250 引張強さ 20 14 12 56 60 37 [kef/cm²] 引烈強さ 15 17 10 [kgf/em] 比重 1.27 1.24 1.27 1.92 1.32 1.29

また、実施例1~6で得られた組成物の40℃/45日 【0035】 保存後の硬化物のシート物性を表2に示す。 【表2】

			14421			
	実施例1	実施例 2	実施例3	火施例 4	突施例 6	実施例 6
硬度 JIS-A	28	23	17	48	51	36
伸び [%]	353	354	437	192	178	327
引張強さ	21	14	12	52	59	88
[kgf/em#]						1
引製強さ	7	7	7	13	17	9
[kef/em]		1	ł		i	

【0036】[比較例3] 充填剤として結晶性シリカを 用いたビニル型発泡体の例

分子鎖両末端がジメチルビニルシロキシ基で封鎖され た、25℃で3000cpの粘度を有するジメチルボ リシロキサン100g:平均重合度が50で分子鎖両末 端がトリメチルシリル基で封鎖された、SiH基量O. 0158mol/gのメチルハイドロジェンポリシロキ サン9g〔(A)成分中のケイ素原子に結合したビニル 基及びケイ素原子に結合した水酸基 (シラノール基) の 合計1 モルに対する(B)成分中のSiH基のモル比; 13.8〕;分子鎮両末端が水酸基で封鎖された平均重 合度20のポリジメチルシロキサン5g:平均粒径5. Oµmの結晶性シリカ (前森(株)製クリスタライト5 X)50g;アセチレンアルコール系反応抑制剤0.4 g:及び塩化白金酸・ビニル基含有シロキサン錯体を白 金濃度で50ppmになる量を混合し、発泡性の付加硬 化型オルガノボリシロキサン組成物を調製した。この組 成物は、120℃/10minの加熱で完全硬化した が、セルの大きさが不均一な発泡体となった。この発泡 体はアルミニウム、フェノール樹脂、フロートガラスに 対し、凝集破壊率0%で剥離した。

【0037】 [実施例7] 充填剤として単純焼成クレー。 を用いたビニル型発泡体の例

分子鎖両末端がジメチルビニルシロキシ基で封鎖され た、25℃で30000cpの粘度を有するジメチルボ リシロキサン100g;平均重合度が50で分子鎖両末 端がトリメチルシリル基で封鎖された、SiH基量0. 0158mol/gのメチルハイドロジェンポリシロキ サン9g〔(A)成分中のケイ素原子結合ビニル基及び ケイ素原子結合水酸基の合計1モルに対する(B)成分 中のSiH基のモル比:13.8]:分子鎖両末端が水 酸基で封鎖された平均重合度20のポリジメチルシロキ サン5 g; 平均粒径1. 0μm、pH5. 5、シリカ分 52%、吸油量53g/100gの単純焼成クレー (パ ーゲス社製アイスキャップK)50g;アセチレンアル コール系反応抑制剤0.4g;塩化白金酸・ビニル基含 有シロキサン錯体を白金濃度で50ppmになる量を混 合し、発泡性の付加硬化型オルガノボリシロキサン組成 物を調製した。この組成物は、120℃/10minの 加熱で完全硬化し、セルの大きさが極めて均一である良 好な発泡体となった。組成物を40℃/60日保存後 も、同条件で完全硬化し、良好な発泡体を得た。更にこ の発泡体は、アルミニウム、フェノール樹脂、フロート ガラスに対し、凝集破壊率90%以上で良好な接着性を 示した。

【0038】 [実施例8] 充填剤として単純焼成クレーを用いた水酸基型発泡体の例

分子鎖両末端が水酸基で封鎖された、25℃で2000 0cpの粘度を有するジメチルポリシロキサン100 g;平均重合度が50で分子鎖両末端がトリメチルシリ ル基で封鎖された、SiH基量0.0158mol/g のメチルハイドロジェンポリシロキサン4.3g 〔(A)成分中のケイ素原子に結合した水酸基(シラノ ール基) 1 モルに対する (B) 成分中のSiH基のモル 比: 15. 1]:イソプロパノール1g:平均特径1. 0 μm. pH5. 5. シリカ分52%. 吸油量53g/ 100gの単純焼成クレー (バーゲス計製アイスキャッ TK)50g; アセチレンアルコール系反応抑制剤0.4g:塩化白金酸・ビニル基含有シロキサン錯体を白金 濃度で50ppmになる量を混合し、発泡性の脱水素硬 化型オルガノポリシロキサン組成物を調製した。この組 成物は、120℃/10minの加熱で完全硬化し、セ ルの大きさが極めて均一である良好な発泡体となった。 組成物を40℃/60日保存後も、同条件で完全硬化 し、良好な発泡体を得た。更にこの発泡体は、アルミニ ウム、フェノール樹脂、フロートガラスに対し、凝集破 壊率100%で良好な接着性を示した。

【0039】 [比較例4] 充填剤として結晶性シリカを 用いた接着剤の例

分子鎖両末端がトリビニルシロキシ基で封鎖された。2 5°Cで100000cpの粘度を有するジメチルポリシ ロキサン100g;平均重合度が10で分子鎖両末端が トリメチルシリル基で封鎖された、SiH基量0.01 31mol/gのメチルハイドロジェンポリシロキサン 1.2g(H/Vi比; 2.1); トリアリルイソシア ヌレート0.75g;グリシジルエーテル基含有環状シ ロキサン系接着助剤4.5g;平均粒径15μmの結晶 性シリカ (龍森(株)製クリスタライト5X) 5 0 g: ア セチレンアルコール系反応抑制剤 0.3g;及び塩化白 金酸・ビニル基含有シロキサン錯体を白金濃度で50 p pmになる量を混合し、接着性の付加硬化型オルガノボ リシロキサン組成物を調製し、120℃/1h rの加熱 で硬化させた。この接着剤は、アルミニウムには凝集破 壊率100%で接着したが、ポリカーボネートに対して は、凝集破壊率0%で剥離した。また、この硬化物につ いてJIS K6301に従ってシート物件を測定し te.

【0040】 [比較例6] 充填剤として煙霧状シリカを 用いた接着剤の例

分子頻両末端がトリビニルシロキシ基で封鎖された、2 5℃で10000cpの精度を有するジメナルボリシ ロキサン1000cg 平均重を成が10で分子飼雨末端がトリメナルシリル基で封鎖された、SiH基量0.01 31mol/gのメチルルイドロジェンボリシロキサン 1.2g(H/Vi比;2.1):トリアリルイソシア ヌレート0.75g;グリシジルエーテル基合有環状シ ロキサン条保登財利4.5g;表面積300m2/gの 煙薪状シリカ(日本アエロジル社製A-200)の表面 をシラザン処理したもの15g;アセナレンアルコール 表反反抑制剤の、3g;操化日金酸、ビニルを含すシ キサン鍋体を白金濃度で50ppmになる量を混合し、 接着性の付加硬化型オルガノボリシロキサン組成物を割 製し、120℃/1 pr つ加熱で硬化させた。この接着 羽もアルミニウムには凝集破壊率100%で接着した が、ボリカーボネートに対しては、凝集破壊率0%で割 能した。また、この硬化物についてJIS K6301 に従ってシート物性を測定した。

【0041】 [実施例9] 充填剤として単純焼成クレー。 を用いた接着剤の例

分子鎖両末端がトリビニルシロキシ基で射鎖された、2 5℃で1000000cpの結成を有するジメチルボリシ ロキサン100g;平均量を歩が10で分子飼助末端が トリメチルシリル基で射鎖された、SiH基量0.01 31mol/gのメチルハイドロジェンポリシロキサン 1.2g(H/Vi比;2.1);トリアリルイソシア ヌレート0.75g;グリシジルエーテル素含有環状シ ロキサン系接着助剤4.5g; 平均粒径1.0μm、PH5.5、シリカ分52%、吸油量53g/100gの単純娘成クレーバーゲス4度アイスキャッ7K)50g; アセチレンアルコール系反応抑制剤0.3g; 及び塩化白金酸・ビニル基合有シロキサン網体を白金濃度で50pmになる量を混合し、接着性の付加機で限代オイガリボリシロキサン組成物を調製し、120℃/1hrの加熱で硬化させた。この接着剤はアルミコウム、ボウルギートに入りて、、大力も 凝集破壊率100%で、良好な接着性を示した。また、この硬化物についてJIS K6301に使ってシート物性を測定した。以上の比較例5.6及び実施例で得られた組成物の硬化物の接着性及びシート物性を表3に示す。

実施例9

52

100

仲び [%] 240 引張強さ 40 54 51 [kgf/cm²] 接着性 対アルミニウム[kgf/cm²] 20 28 26 凝集玻璃率 「%] 100 100 100 剝離 剝離 26

0

0

【0043】 【発明の効果】本発明によれば、充填剤として、触媒率 がなく、製造が容易で、製造毎の品質が一定であるクレ 一を用いたので、良好を保存性、硬化性を有する上、機 核的強度、接着性、耐熱性、耐候性等の特性に優れた安 価な付加硬化型シリコーン組成物又は脱水素硬化型発泡 性シリコーン組成物を提供することができる

フロントページの続き

(72)発明者 小材 利之

群馬県碓水郡松井田町大字人見1番地10 信越化学工業株式会社シリコーン電子材料 技術研究所内

凝集玻璃率 [%]

(72)発明者 三字 正像

群馬県確永郡松井田町大字人見1番地10 信越化学工業株式会社シリコーン電子材料 技術研究所内 Fターム(参考) 4J002 CD143 CP04X CP06W CP08W CP13W CP14W DA039 DA079 DA116 DD076 DE079 DE109

DA116 DD076 DE079 DE109
DE149 DE186 DE239 DE249
D1019 D1037 EC038 EH108
EK018 EN038 EU178 EU198
EZ006 FB017 FB107 FB117
FB237 FB267 FD017 FD019
FD203 FD206 FD208 GH02
G101